Química

Organização do estudo

Vídeo aula

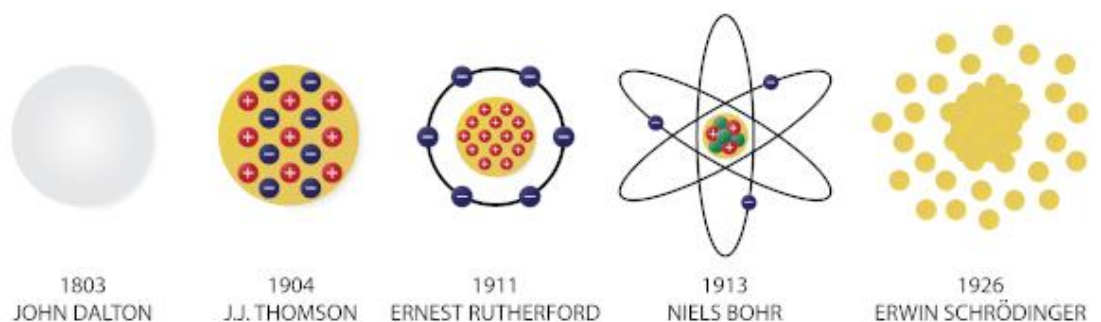
- Assistir e anotar: slides estão disponíveis

Leitura

- Estudar conteúdo com maior detalhamento

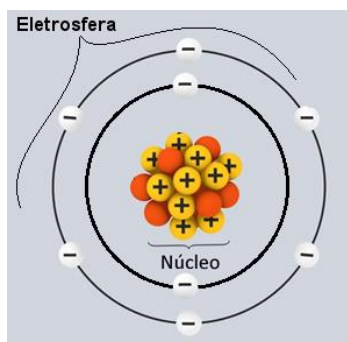
Exercícios

- Ver na prática se tudo foi compreendido

Aula-1: Como são os átomos

"bola de bilhar" "pudim de passas" "modelo planetário" "modelo ondulatório"

O Atomo (Não divisível)

A=não tomo=divisível

Núcleo: Prótons(p+) e Nêutrons(N)

Eletrosfera: Elétrons(e-)

Núcleo:

- Concentra a massa do átomo
- Contém prótons(p+) e nêutrons(N)
- Número atômico: Z=p+
- Número de massa: A=Z+N

Eletrosfera

- Contém elétrons(e-)

Átomos são eletricamente neutros

- Quantidade de p+ = Quantidade de e-

Partículas subatômicas

Partícula	Elétron	Próton	Nêutron
Massa (g)	9,11x10*-28	1,67x10*-24	1,67x10*-24
Massa relativa	0,00055	1,007276	1,008665
Carga	-1	+1	0
Símbolo	e-	p+	N

Representação Simbólica De Um Átomo

Legenda: **X**= Simbulo de um elemento químico **A**= Número de massa **Z**= Número atômico